DELPHION





No active trail Select CR



<u>High</u>

Resolution

Legow Work files Seriel Serieles My Account

PRODUCTS **INSIDE DELPHION**

Search: Quick/Number Boolean Advanced Derwent

Help

The Delphion Integrated View: INPADOC Record

Buy Now: PDF | More choices... Tools: Add to Work File: Create new Work File ▼ Add View: Jump to: Top Go to: Derwent Email this to a friend

> **⊗Title:** JP02508113B2: KONKURIITOKONWAZAI

> > [Derwent Title]

JP Japan

> **@Kind:** B2 Published registered Patent Specification ! (See also:

> > JP63156049A2)

YAGI HIDEO;

TAKEUCHI TOORU;

8 Assignee: **FUJISAWA PHARMACEUTICAL CO**

News, Profiles, Stocks and More about this company

1996-06-19 / 1987-07-24 Published /

Filed:

JP1987000185789 **PApplication**

Number:

@IPC Code: **C04B 24/26;** C04B 24/16; C04B 24/32; C04B 28/02;

C04B 103/30; C04B 111/76;

@ECLA Code: None

> 8 Priority Number:

1986-07-31 **JP1986000182881**

Legal Status:

8 INPADOC

None

Buy Now: Family Legal Status Report

প্Family:

Buy PDF		Pub. Date	Filed	Title					
*	<u>US4808641</u>	1989-02-28	1987-07-14	Concrete admixture					
Ø	KR9410094B1	1994-10-21	1987-07-30	CONCRETE ADMIXTURE					
	JP63156049A2	1988-06-29	1987-07-24	CONCRETE ADMIXING AGENT					
	JP02508113B4	1996-06-19	<u> </u>						
Ø	JP02508113B2	1996-06-19	1987-07-24	KONKURIITOKONWAZAI					
5	5 family members shown above								

®Other

CHEMABS 110(02)012631J DERABS C1988-222693



BEST AVAILABLE COPY

CONCRETE ADMIXING



Also published as:

🔼 US4808641 (A1)

Patent number:

JP63156049

Publication date:

1988-06-29

Inventor:

YAGI HIDEO; TAKEUCHI TORU

Applicant:

FUJISAWA PHARMACEUTICAL CO

Classification:

international: - european:

C04B24/32; C04B24/20; C04B24/26

C04B24/26K; C04B24/32; C04B28/02

Application number:

JP19870185789 19870724

Priority number(s):

JP19860182881 19860731

Report a data error here

Abstract not available for JP63156049

Abstract of corresponding document: **US4808641**

The invention relates to an admixture to be used in preparing a fresh concrete with enhanced flowability and air-entraining property.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide



(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 特 許 公 報 (B 2)



(11)特許番号

第2508113号

(45)発行日 平成8年(1996)6月19日

(24)登録日 平成8年(1996)4月16日

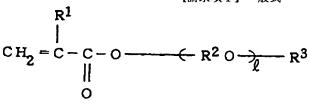
(51) Int.Cl. ⁶	識別記号	庁内整理番号	FΙ		技術表示箇所		
C 0 4 B 24/26			C 0 4 B 24	/26 E			
24/16			24	/16			
24/26			24	/26 F	F		
24/32			24	/32 A	Α		
28/02			28/02				
				発明の数2(全 9 頁	() 最終頁に続く		
(21)出願番号	特願昭62-185789		(73)特許権者	999999999			
				藤沢薬品工業株式会社			
(22)出願日	昭和62年(1987) 7月	24日		大阪府大阪市東区道修	町4丁目3番地		
			(72)発明者	八木 秀夫			
(65)公開番号	特開昭63-156049			茨城県新治郡桜村並木	3-19-11		
(43)公開日	昭和63年(1988) 6 月	29日	(72)発明者	竹内 徹			
(31)優先権主張番号	特顧昭61-182881		茨城県新治郡桜村		4-15-1 ニュ		
(32)優先日	昭61 (1986) 7 月31日			ーライフ並木202号			
(33)優先権主張国	日本(JP)						
			審査官	鈴木 紀子			
			(56)参考文献	特開 昭60161363	(JP, A)		
				特開 昭54-159443	(JP, A)		

(54) 【発明の名称】 コンクリート混和剤

(57) 【特許請求の範囲】

一般式

【請求項1】一般式



10

(式中、R1は水素またはメチル、R2は炭素数2~4の低 級アルキレン、R3は水素または炭素数1~5の低級アル キル、1は1~100の整数をそれぞれ意味する) で示される化合物10~95重量部と

(式中、R4は水素またはメチルを意味する) で示される化合物またはその塩 90~5 重量部を重合させて得られる共重合体からなるA 成分90~95重量部、

一般式

$$R^{5}-O \xrightarrow{CH_{2}} CH_{2} \xrightarrow{CH_{2}} CH_{2} \xrightarrow{CH_{2}} R^{6}$$

(式中、R⁵は水素またはアルカノイル、R⁶は水素または アルキル、mは1~99の整数、nは1~15の整数をそれ ぞれ意味し、m+nは2~100の整数であって

および-CH2 CH2 O-は任意の順序で結合しているものと する)

で示される化合物からなるB成分0.05~5重量部ならび*

*にポリオキシエチレンアルキルエーテル硫酸エステルも しくはポリオキシエチレンアルキルフエニルエーテル硫 酸エステルまたはそれらの塩、ポリオキシエチレンアル キルエーテルリン酸エステルもしくはポリオキシエチレ 10 ンアルキルフエニルエーテルリン酸エステルまたはそれ らの塩およびアルキルベンゼンスルホン酸またはその塩 から選ばれた1種または2種以上の化合物からなるC成 分0.01~10重量部からなるコンクリート混和剤。

【請求項2】A成分が

$$CH_2 = C - C - O - CH_2 CH_2 O - G - CH_3$$

で示される化合物10~95重量部と

左

$$CH_3$$
 $CH_2 = C - COOH$

※で示される化合物またはその塩90~5重量部を重合させ て得られる共重合体であり、

B成分が

$$C_{3}^{H_{3}}$$
 $R^{5}-O \longrightarrow CH_{2}CHO \xrightarrow{35} CH_{2}CH_{2}O_{5}H$

(式中、R5 はステアロイルを意味し、

および-CH2 CH2 O-は任意の順序で結合しているものと する)

であり、▲R³ы▼がヒドロキシである化合物のエタノー

で示される化合物であり、そして

C成分が

-о-(сн₂ сн₂ о)₉ -

であり、▲R²_b▼および▲R³_b▼がヒドロキシである化 の範囲第1項記載のコンクリート混和剤。 合物のエタノールアミン塩の等量混合物である特許請求 50 【請求項3】一般式

(式中、R1は水素またはメチル、R2は炭素数2~4の低 級アルキレン、R3は水素または炭素数1~5の低級アル キル、1は1~100の整数をそれぞれ意味する) で示される化合物10~95重量部と

一般式

* (式中、R4は水素またはメチルを意味する) で示される化合物またはその塩

90~5 重量部を重合させて得られる共重合体からなるA 10 成分90~95重量部、

一般式

$$CH_{2} = C - COOH$$

$$CH_{3} *$$

$$R^{5} - O \longrightarrow CH_{2} CHO \longrightarrow CH_{2} CH_{2} O \longrightarrow R^{6}$$

(式中、R⁵は水素またはアルカノイル、R⁶は水素または 20 ※酸エステルまたはそれらの塩、ポリオキシエチレンアル アルキル、mは1~99の整数、nは1~15の整数をそれ ぞれ意味し、m+nは2~100の整数であって

および-CH2 CH2 O-は任意の順序で結合しているものと する)

で示される化合物からなるB成分0.05~5重量部ならび にポリオキシエチレンアルキルエーテル硫酸エステルも しくはポリオキシエチレンアルキルフエニルエーテル硫※30 キルエーテルリン酸エステルもしくはポリオキシエチレ ンアルキルフエニルエーテルリン酸エステルまたはそれ らの塩およびアルキルベンゼンスルホン酸またはその塩 から選ばれた1種または2種以上の化合物からなるC成 分0.01~10重量部からなるコンクリート混和剤をセメン トに対し、0.001~1.0重量%添加することを特徴とする まだ固まらないコンクリートの製造法。

【請求項4】A成分が

式

$$CH_2 = C - C - O - CH_2 CH_2 O - GH_3$$

で示される化合物10~95重量部と

圱

★で示される化合物またはその塩90~5 重量部を重合させ て得られる共重合体であり、

$$CH_2 = \overset{C}{C} - \overset{B}{C} - \overset{B}{C} O O H$$
 CH_3
 CH_3

(式中、R5はステアロイルを意味し、

50



および-CH2 CH2O-は任意の順序で結合しているものと する)

*において、▲R¹ь▼および▲R²ь▼が

で示される化合物であり、そして

C成分が

左

$$R_{b}^{1} - P - R_{b}^{3}$$

$$C_{9} H_{19} \longrightarrow O - (CH_{2} CH_{2} O)_{9} - C_{10} CH_{2} CH_{2} O = 0$$

であり、▲R³_b▼がヒドロキシである化合物のエタノー

であり、▲R²_b▼および▲R³_b▼がヒドロキシである化 の範囲第3項記載のまだ固まらないコンクリートの製造 法。

【発明の詳細な説明】

[産業上の利用分野]

この発明はまだ固まらないコンクリートを製造するに※

※当たり、該コンクリートの適当な流動性と空気連行性を 合物のエタノールアミン塩の等量混合物である特許請求 20 保つために用いることを目的とするコンクリート混和剤 に関する。

[従来の技術]

また固まらないコンクリートの流動性を高める目的で 開発された化合物として

$$CH_2 = C - C - O \longrightarrow \mathbb{R}^2 O \longrightarrow \mathbb{R}^3$$

$$(A-1)$$

(式中、 R^1 は水素またはメチル、 R^2 は炭素数 $2 \sim 4$ の低 級アルキレン、R3は水素または炭素数1~5の低級アル キル、1は1~100の整数をそれぞれ意味する) で示される化合物10~95重量部と

一般式

(式中、R4は水素またはメチルを意味する)

で示される化合物またはその塩

90~5 重量部を重合させて得られる共重合体(以下共重 合体Xと略称する)が知られており、この共重合体は特★ ★公昭59-18338号公報に記載されている。

[発明が解決しようとする問題点]

しかしながら、後述するようにこの化合物を流動性を高 める目的でまだ固まらないコンクリートに添加すると、 流動性そのものは著しく改善されるものの、一方では得 られるコンクリート中に粗大な空気が多量に連行される 結果、強度が低下し、また凍結融解抵抗性が著しく低下 するという欠点がある。

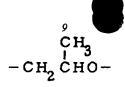
40 [問題点を解決するための手段]

そこで、この発明の発明者らは上記問題点を解決する 目的で鋭意研究した結果、上述の共重合体XからなるA 成分と、

一般式

$$R^{5}-O \longrightarrow CH_{2}CHO \longrightarrow CH_{2}CH_{2}O \longrightarrow R^{6} \qquad (B)$$

(式中、R⁵は水素またはアルカノイル、R⁶は水素または アルキル、mは1~99の整数、nは1~15の整数をそれ 50 ぞれ意味し、m+nは2~100の整数であって



および-CH2 CH2 O-は任意の順序で結合しているものとする)

で示される化合物からなるB成分ならびに

ポリオキシエチレンアルキルエーテル硫酸エステルもしくはポリオキシエチレンアルキルフエニルエーテル硫酸エステルまたはそれらの塩、ポリオキシエチレンアルキ 10 ルエーテルリン酸エステルもしくはポリオキシエチレンアルキルフエニルエーテルリン酸エステルまたはそれらの塩およびアルキルベンゼンスルホン酸またはその塩から選ばれた1種または2種以上の化合物からなるC成分を添加することによってまだ固まらないコンクリートの流動性が高まると同時に、適当な気泡径を有する空気が連行され、その結果、強度、凍結融解抵抗性の秀れたコンクリートが得られることを見出し、この発明を完成した。

この発明のコンクリート混和剤の適用の対象となるまだ固まらないコンクリートは、基本的にはセメント、水および骨材からなるまだ固まらないコンクリートのすべてが含まれるが、これに単位水量を減らす目的で適当な減水剤を添加したものなども含まれる。

ここで、セメントとは普通ポルトランドセメント、早強セメント、中庸熱セメント、高炉セメント、フライアッシュセメントなど通常市販されているセメントが挙げられ、またその一部をフライアッシュ、水砕スラグ粉末、シリカ質混合材、シリカヒュームなどで置換したものも含まれる。

また骨材とは細骨材(砂など)と粗骨材(礫、小石、砕石など)が含まれる。

共重合体Xの単量体である一般式(A-1)における R^2 で示される低級アルキレンとしては炭素数 $2\sim4$ の低級アルキレンが挙げられ、その好ましい例としては、エチレン、メチルエチレン、ジメチルエチレンなどが挙げられる。

一般式 (A-1) で示される化合物における \mathbb{R}^3 で示される低級アルキルとしては炭素数 $1\sim5$ の低級アルキルが挙げられ、その好ましい例としてはメチル、エチル、プ 40 ロピル、イソプロピル、ブチル、イソブチル、ベンチル、イソペンチルなどが挙げられる。

一般式 (A-1) で示される化合物におけるl の好ましい範囲は $1\sim25$ である。

一般式(B)で示される化合物におけるR⁵のアルカノイルとしては炭素数1~30のアルカノイルが挙げられるが、好ましくは炭素数12~24のアルカノイルであり、具体的にはドデカノイル、トリデカノイル、テトラデカノイル、ペンタデカノイル、ヘキサデカノイル、ヘプタデカノイル、オクタデカノイル、ノナデカノイル、イコサ 50

ノイル、ヘニコサノイル、ドコサノイル、トリコサノイル、テトラコサノイルなどが挙げられる。

一般式 (B) で示される化合物における R^6 のアルキルとしては炭素数 $1 \sim 30$ のアルキルが挙げられるが、好ましくは炭素数 $12 \sim 24$ のアルキルであり、具体的には、ドデシル、トリデシル、テトラデシル、ペンタデシル、ヘキサデシル、ヘプタデシル、オクタデシル、ノナデシル、イコシル、ヘニコシル、ドコシル、トリコシル、テトラコシルなどが挙げられる。

一般式(B) で示される化合物におけるmおよびnの 好ましい範囲はmが $10\sim60$ で、nが $2\sim6$ であり、m+nは $12\sim66$ である。

また、共重合体Xの分子量は500~50,000であり、好ましくは10,000~30,000である。

C成分として用いられる化合物のうちポリオキシエチレンアルキルエーテル硫酸エステルおよびポリオキシエチレンアルキルフエニルエーテル硫酸エステルは一般式 $R_a - 0$ (CH₂ CH₂ O) n_a SO_3 H (C-1)

(式中、Raは炭素数 $5 \sim 20$ のアルキルまたは炭素数 $5 \sim 20$ のアルキルで置換されたフエニル、Raは $1 \sim 10$ をそれぞれ意味する)

で表わされる化合物である。

上記の一般式 (C-1) において、Raは好ましくは炭素数8~15のアルキルまたは炭素数8~15のアルキルで置換されたフエニルであり、具体的にはオクチル、ノニル、デシル、ウンデシル、ドデシル、トリデシル、テトラデシル、ペンタデシル、オクチルフエニル、ドデシルフエニル、ドデシルフエニル、トリデシルフエニル、テトラデシルフエニ 30 ル、ペンタデシルフエニルなどが挙げられる。

また、naは好ましくは2~5である。

化合物 (C-1) の塩としては、アルカリ金属塩(ナトリウム塩、カリウム塩など)、アルカリ土金属塩(カルシウム塩、マグネシウム塩など)、アンモニウム塩、エタノールアミン塩(モノエタノールアミン塩、ジエタノールアミン塩、トリエタノールアミン塩)などの無機または有機の塩が挙げられる。これらの塩のうち好ましいのはエタノールアミン塩であり、特に好ましいのはトリエタノールアミン塩である。

ポリオキシエチレンアルキルエーテルリン酸エステル およびポリオキシエチレンアルキルフエニルエーテルリ ン酸エステルは一般式

$$R^{1}_{b} - P - R^{3}_{b}$$
 (C-2)

[式中、 $\triangle R^1_b \bigvee$ は式 $\triangle R^4_b \bigvee -O - (CH_2 CH_2 O)_{nb} - (ここで、<math>\triangle R^4_b \bigvee$ は炭素数 $4 \sim 18$ のアルキルまたは炭

素数4~18のアルキル基で置換されたフエニル、nbは1 ~15をそれぞれ意味する)

で表わされる基、▲R²₀▼および▲R³₀▼ヒドロキシ または

式▲R⁴_b▼-O- (CH₂ CH₂ O)_{nb}- (ここで、▲R⁴_b▼お よびnbはそれぞれ前と同じ意味)で表わされる基をそれ ぞれ意味する]で表わされる化合物である。

▲R4b▼は好ましくは炭素数6~12のアルキルまたは 炭素数6~12のアルキルで置換されたフエニルであり、 具体的にはヘキシル、ヘプチル、オクチル、ノニル、デ 10 シル、ウンデシル、ドデシル、ヘキシルフエニル、ヘプ チルフエニル、オクチルフエニル、ノニルフエニル、デ シルフエニル、ウンデシルフエニル、ドデシルフエニル などが挙げられる。

また、nbは好ましくは2~10である。

化合物 (C-2) の塩としては、化合物 (C-1) の 塩として挙げたものと同様のものが挙げられるが、その うち好ましいのはナトリウム塩およびエタノールアミン 塩である。

アルキルベンゼンスルホン酸は一般式

$$R_c^1$$
 SO_3H (C-3)

(式中、▲R1c▼は炭素数8~20のアルキルを意味す る) で表わされる化合物である。

▲R1c▼は好ましくは炭素数10~15のアルキルであり、 具体的にはデシル、ウンデシル、ドデシル、トリデシ ル、テトラデシル、ペンタデシルなどが挙げられる。

化合物 (C-3) の塩としては、化合物 (C-1) の 塩として挙げたものと同様のものが挙げられるが、その うち好ましいのはナトリウム塩である。

A成分、B成分およびC成分の配合割合は、まだ固ま らないコンクリートの成分(セメント、水および骨材) の混合割合あるいは減水剤などの有無などによっても異 なるが、A成分90~95重量部、B成分0.05~5重量部、 および C成分 0.01~10 重量部が好ましい配合割合であ

かくして得られるコンクリート混和剤のまだ固まらな いコンクリートへの添加量は、まだ固まらないコンクリ ートの目標とする流動性、成分の混合割合あるいは減水 剤の有無や添加時期によっても異なるが、通常、まだ固 まらないコンクリート中のセメントに対し、0.001~1.0 重量%(以下、%はすべて重量%を示す)、好ましくは 0.001~0.2%である。

この発明のセメント混和剤のまだ固まらないコンクリ ートへの添加方法は常法による。すなわち、練り混ぜ時 に水に添加してもよく、練り混ぜ途中や、一度練り上っ たまだ固まらないコンクリートに添加しても良い。ま た、トラックミキサー車によって、まだ固まらないコン50 C-A:ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム

クリートが現場に到着した後に添加しても良い。 [発明の効果]

この発明のコンクリート混和剤をまだ固まらないコン クリートに添加すると、適当な流動性と空気連行性を保 ち、しかも、共重合体Xのみを添加した場合のように粗 大な空気が多量に連行されて、その結果得られるコンク リートの強度や凍結融解抵抗性が著しく低下するという こともない。

次にこの発明の効果を試験例により説明する。

試験方法

コンクリートの凍結融解試験

コンクリート試験体の製造法

20±2℃の試験室内で、501容可傾式ミキサに表1に示 した配合で、粗骨材(以下「G」と略記する)、細骨材 (以下「S」と略記する) の半量、セメント (以下

「C」と略記する)、Sの半量、必要に応じて減水剤お よび試験化合物のうちC成分の一部を順次投入し、これ に同時添加方法の場合は(残りの)試験化合物を含む水 (以下「W」と略記する)を投入し、3分間混練してま 20 だ固まらないコンクリートを得た。

また時差添加方法の場合は、水を投入後、30秒間混練 した後、試験化合物を添加し、さらに2分30秒混練して まだ固まらないコンクリートを得た。

このようにして得られたまだ固まらないコンクリート をコンクリート試験体製造用型枠(10cm X 10cm X 40c m) に入れて固め、凍結融解試験用コンクリート試験体 を得た。

使用材料

C: 普通ポルトランドセメント (比重3. 16)

S:川砂(比重2.63, FM2.71)

G:砕石 (比重2.67, FM6.70)

コンクリートの配合

(%) 配合 (%) (kg) (kg) (kg) (kg) Ι 53, 4 48 171 320 868 955 II 50,0 48 160 320 881 969 (s/aは粗粒率)

試験化合物

A成分:一般式(A-1)においてR¹およびR³がメチ ル、R2がエチレン、1が9である化合物40重量部と一般 式(A-2)において

R4がメチルである化合物60重量部とを重合させて得られ る共重合体であって分子量約20,000であり、40%水溶液 の粘度が200cpsである共重合体のナトリウム塩

B成分:一般式(B)においてR⁵がステアロイル、R⁶が 水素、mが35、そしてnが5であり、分子量が約2,500 である化合物

C成分:

13

C-B:一般式(C-2)において、▲R¹ b▼および▲R

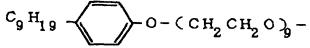
17. ▲R16▼および▲R 26▼か

C9 H19 - O-(CH2CH2O39-

であり、

*アミン塩および▲R¹ь▼が

▲R³ь▼がヒドロキシである化合物のエタノール



であり、

※タノールアミン塩の等量混合物

▲R²_b▼および▲R³_b▼がヒドロキシである化合物の工※

 $C_{9}H_{19} - C_{10}CH_{2}CH_{2}O_{3} - SO_{3}N_{2}$

減水剤:

D-A:リグニンスルホン酸カルシウム

D-B:グルコン酸ナトリウム

コンクリート試験法

スランプ試験:JIS A1101法によった。 空気量測定:JIS A1128法によった。

凍結融解抵抗性試験:

コンクリート試験体を材令 2 週まで水中養生(20 $^{\circ}$) した後、JIS A6204法によった。

20 気泡間隔係数の測定はASTM C457-82に従い、リニアトラバース法によった。

試験結果:

C - C:

表2に示す。

表

2

	- 添加方法	滅水剤を用いる場合		試験化合物添加量(%/C)					
コンクリー トの配合		D—A	D-B %/C	減水剤と一緒に添加するC成分 C-A(%/C)	A成分	B成分	C成分		
		%/c					C-A	с—в	c-c
I	_	-	_		_	_	_	_	_
	同時添加				0, 135	_	-	_	
					0.135	0.00162	0.003	_	_
					0.135	0.00162	_	0,009	_
П		0.12	0.03	0.002	-	_	_	_	-
	時差添加				0, 135	0.00162	0.001	_	_
					0, 135	0.00162	_	0,003	_
					0.135	0.00162	_	_	0.0006
Ш	_	_	0.05	0.003		_	_		_
	時差添加				0, 135	0,00162	0.0003	_	_
					0, 135	0.00162	_	0,002	



227

235

上記表2から明らかなように、まだ固まらないコンクリ ートに流動性を高める目的でA成分のみを添加すると得 られるコンクリートの凍結融解抵抗性が著しく低下し、 通常必要とされる200サイクルでの相対動弾性係数が80 %以上という条件を満たさなくなる。これに対し、本願 発明のコンクリート混和剤を添加したものは、減水剤を 併用した場合も、減水剤を併用しない場合もいずれも凍 結融解抵抗性が全く低下しない。

19.0

19.0

4.7

5.1

時差添加

このことはA成分のみをまだ固まらないコンクリート に添加して得られるコンクリートの気泡組織の気泡間隔 30 び 係数および平均気泡径が極端に大きいことからも明らか*

*に裏づけられている。

95

93

実施例1

270

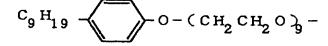
263

一般式(A-1)においてR¹およびR³がメチル、R²がエ チレン、1が9である化合物40重量部一般式(A-2) においてR4がメチルである化合物60重量部を重合させて 得られる共重合体のナトリウム塩(分子量約20,000、40 %水溶液の粘度が200cps) 93重量部、一般式(B) にお いてR5がステアロイル、R6が水素、mが35、そしてnが 5であり、分子量が約2,500である化合物1重量部およ

300

300

一般式(C-2)において、▲R¹。▼および▲R²。▼が



であり、

▲R³_b▼が、ヒドロキシである化合物のエタノールアミ ン塩および▲ R¹ь▼が

であり、

▲R²_b▼および▲R³_b▼がヒドロキシである化合物のエ

タノールアミン塩の等量混合物 6 重量部からなるコンク リート混和剤。

実施例2

501容の可傾式ミキサに砕石955kg、川砂434kg、普通ポ -O-(CH₂CH₂O₃- 40 ルトランドセメント320kgを投入し、さらに川砂434kgを 投入し攪拌する。

> 次に実施例1で得られたコンクリート混和剤470gを溶 かした水171kgを加え混練し、まだ固まらないコンクリ ートを得た。

(9)

特許2508113号

フロントページの続き

(51) Int. Cl. ⁶ // C 0 4 B 103:30

識別記号 庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

111:76

C 0 4 B 103:30 111:76

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.